DIALOG(R) File 351: Derwent WPI (c) 2005 Thomson Derwent. All rts. reserv. 007790597 WPI Acc No: 1989-055709/198908 XRAM Acc No: C89-024606 Co-polyester contg. 3hydroxy-butyrate units and its prepn. - by profitable and easy method giving co-polyester of good strength Patent Assignee: MITSUBISHI KASEI CORP (MITU); MITSUBISHI KASEI CO (MITU Inventor: DOI Y Number of Countries: 005 Number of Patents: 014 Patent Family: Patent No Kind Date Applicat No Kind Date Week EP 304293 Α 19890222 EP 88307635 Α 19880817 198908 JP 1048820 Α 19890223 JP 87204537 Α 19870818 198914 JP 1048821 Α 19890223 JP 87204538 Α 19870818 198914 JP 1156320 19890619 Α JP 87316446 19871215 Α 198930 JP 1222788 19890906 Α JP 8849015 Α 19880302 198942 US 4876331 19891024 US 88230461 Α Α 19880810 199001 JP 2027992 Α 19900130 JP 88178448 Α 19880718 199010 EP 304293 19930317 В1 EP 88307635 Α 19880817 199311 DE 3879320 G DE 3879320 19930422 A. 19880817 199317 EP 88307635 Α 19880817 JP 95014352 19950222 B2 JP 8849015 Α 19880302 199512 -JP 95014354 B2 19950222 JP 88178448 Α 19880718 199512 JP 95103230 B2 19951108 JP 87316446 A. 19871215 199549 JP 95113055 B2 19951206 JP 87204537 Α 19870818 199602 JP 96019227 B2 19960228 JP 87204538 19870818 Α 199613 Priority Applications (No Type Date): JP 88178448 A 19880718; JP 87204537 A 19870818; JP 87204538 A 19870818; JP 87316446 A 19871215; JP 8849015 A Cited Patents: 2.Jnl.Ref; A3...9006; EP 204442; EP 69497; No-SR.Pub Patent Details: Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes EP 304293 A E 29 Designated States (Regional): DE GB IT US 4876331 17 EP 304293 B1 E 29 C12P-007/62 Designated States (Regional): DE GB IT DE 3879320 G C12P-007/62 Based on patent EP 304293 JP 95014352 5 C12P-007/62 Based on patent JP 1222788 JP 95014354 4 C12P-007/62 Based on patent JP 2027992 JP 95103230 B2 7 C08G-063/06 Based on patent JP 1156320 JP 95113055 B2 7 C08G-063/06 Based on patent JP 1048820 B2 · JP 96019227 7 C08G-063/06 Based on patent JP 1048821 Abstract (Basic): EP 304293 A Copolyester comprises 3-hydroxybutyrate units (3HB) and units selected from (1) 3- and 5-hydroxyvalerate units (3HV, 5HV); (2) 4-hydroxybutyrate units (4HB); and (3) 4HB and 3HV; the intrinsic viscosity of the copolyester (in chloroform at 30 deg.C) is 0.4-10.0 dl/g. Prodn. of a copolyester as above comprises propagating a microorganism capable of producing poly-3-hydroxybutyrate, and culturing the microorganism in a limited source of nitrogen and/or phosphorus and in the presence of a carbon source to form and accumulate the copolyester in the microorganism, the carbon source

being selected from (i) a cpd. of formula; (CH2X1CH2CH2CH2COO)n1Y1, X1 = hydroxy1, halogen, n1 = 1-4; Y1 = hydrogen, or unit- to tetravalent

metal atom; (ii) a cpd. of formula (CH2X1CH2CH2COO)n1Y1; (iii)

(CH2X3CHX4CH2CH2COO)n1Y1, X3 = hydrogen halogen or hydroxyl; (iv) 1,4-butanediol; (v) gamma-butyrolactone.

ADVANTAGE - Industrially profitable and easy method for producing a copolyester in which the molar content of other units is relatively large when compared with that of the 3-hydroxybutyrate units. Where the ratio of 3-hydroxybutyrate is less than 50 mol.%, the copolyester has good strength, and the spinning and rolling thereof becomes easier and stabilised. The thus obtd. prods. e.g. fibres and films are flexible and tough.

0/9

Abstract (Equivalent): EP 304293 B

A copolyester comprising 3-hydroxybutyrate units and units selected from: (1) 3-hydroxyvalerate units and 5-hydroxyvalerate units; (2) 4-hydroxybutyrate units; and (3) 4-hydroxybutyrate units and 3-hydroxyvalerate units; the intrinsic viscosity of the copolyester when measured in chloroform at 30degC being from 0.4 to 10.0 dl/g. (Dwg.0/9)

Abstract (Equivalent): US 4876331 A

The copolyester comprising a 3-hydroxybutyrate unit and one unit from (1) 3-hydroxyvalerate and a 5-hydroxyvalerate, (2) 4-hydroxybutyrate and (3) 4-hydroxybutyrate and 3-hydroxyvalerate, having an intrinsic viscosity of 0.4-10.0 dl/g (CHCl3, at 30 deg.C), is prepd. by propagating a microorganism having an ability of producing poly-3-hydroxybutyrate, and culturing the microorganism under a limitation of N and/or P and in the presence of a carbon source and accumulating the copolyester in the microorganism.

USE - Biomedical materials are mfd. using the copolyester. (17pp)a

Title Terms: CO; POLYESTER; CONTAIN; HYDROXY; BUTYRATE; UNIT; PREPARATION; EASY; METHOD; CO; POLYESTER; STRENGTH

Derwent Class: A23; D16

International Patent Class (Main): C08G-063/06; C12P-007/62

International Patent Class (Additional): A61L-017/00; C08G-063/40; C08G-063/78; C08H-005/00; C12N-001/20; C12R-001/05; D01F-006/84;

C12P-007/62; C12R-001-05

File Segment: CPI

Manual Codes (CPI/A-N): A03-C02; A05-E02; A12-W11L; D05-C; D05-H08 Plasdoc Codes (KS): 0004 0226 0230 1291 1840 1985 2095 2148 2150 2174 2382 2386 2396 2416 2471 2524 2559 2617 2628 2629 2663 2667 2513 Polymer Fragment Codes (PF):

001 014 02& 038 04& 143 144 157 195 239 255 30& 344 347 358 398 402 405 408 409 419 430 435 481 512 551 556 560 566 567 604 608

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 特 許 公 報 (B 2)

(11)特許出願公告番号

特公平7-14352

(24) (44)公告日 平成7年(1995) 2月22日

(51) Int.Cl.*	識別記号 庁	大整理番号 PI	技術表示箇所
C 1 2 P 7/62	743	32-4B	
// (C12P 7/62	:		
C 1 2 R 1:05)	·! :		

請求項の数1(全 5 頁)

(21)出國番号	特顧昭63-49015	(71)出頭人	999999999
(22)出題日	昭和63年(1988) 3月2日		三菱化学株式会社 東京都千代田区丸の内2丁目5番2号
		(72)発明者	土肥 義治
(65)公開番号	特別平1-222788		神奈川県横浜市旭区今宿町2617—39
(43)公開日	平成1年(1989)9月6日	(74)代理人	弁理士 長谷川 嗟句
		審査官	谷口 博

MTH HH 14

(54) 【発明の名称】 ポリエステル共重合体の製造方法

7

【特許請求の範囲】

【請求項1】ポリー3ーヒドロキシブチレート生産能を有するアルカリゲネス属菌を前段で菌体を増殖させ、後段で該菌体を窒素あるいはリンの制限下で培養して該菌体内にポリー3ーヒドロキシブチレートを生成・蓄積させるに際して後段の培養を1,4ーブタンシオールの存在下で行なうととを特徴とする3ーヒドロキシブチレート単位および4ーヒドロキシブチレート単位からなるポリエステル共重合体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

〔産業上の利用分野〕

本発明は、3-ヒドロキシブチレート単位(以下3HB成分と記す)と4-ヒドロキシブチレート単位(以下4HB 成分と記す)を含有する共重合体の製造法に関し、更に詳しくは、ポリエステルを蓄積できる微生物を用いて製

造される3HB成分、4HB成分からなる新規の共重合ポリエステルの製造法に関する。

〔従来の技術〕

ポリー3ーヒドロキシブチレート (PHB) は、エネルギー貯蔵物質として数多くの微生物の菌体内に蓄積され、優れた生物分解性と生体適合性を示す熱可塑性高分子であることから、環境を保全する"クリーン"ブラスチックとして注目され、手術糸や骨折固定用材などの医用材料および医薬や農薬を徐々に放出する徐放性システムなどの多方面への応用が長年にわたり期待されてきた。特に近年、合成ブラスチックが環境汚染や資源循環の観点から深刻な社会問題となるに至り、PHBは石油に依存しないバイオポリマーとして注目されている。

〔発明が解決しようとする問題点〕 しかしながら、PHBは耐衝撃性に劣るとゆう物性上の問

BEST AVAILABLE COPY

題とともに、生産コストが高いことから工業的生産が見 送られてきた。

近時、3HB成分および3-ヒドロキシバリレート単位 (以下3HV成分と記す)を含有する共重合体およびその 製造法について、研究、開発がなされ、たとえば、特開 昭57-150393号公報および特開昭59-220192号公報にそ れぞれ記載されている。

しかしなから、共重合体の3H/成分が0から33モル%ま で増大するとこの増大に伴って融解温度 (Tm) が180°C Bluhm et al, Macromolecules, 19, 2871 (1986)) そのた め、3HV成分含有率の高い共重合体は耐熱性に劣ってい た。

一方、本発明者は、3HB成分および4HB成分を含有する共 重合体およびその製造法について研究、開発を行ない、 先に出願した(特願昭62-204538)。かかる共重合体は 4HB成分の共重合成分含有率が高い場合でも、高い融点 を有することから工業的な価値は高い。しかしながら、 との方法では炭素源として髙価な試棄を使う必要があっ

*出すことに対する極めて高い要請があった。 〔問題点を解決するための手段〕

本発明者は、以上の点を鑑み、3HB成分および4HB成分か らなる共重合体を工業的に有利にかつ容易に製造すべく 鋭意検討した結果、後段の窒素もしくはリンを制限する 培養において1.4-ブタンジオールの存在下でPHB生産能 を有する微生物を培養するとこの菌体中に所望の共重合 体が生成・蓄積されるとの新知見を得て、本発明に到達 した。

から85Cまで急激に低下することが知られており〔T.L. 10 すなわち本発明は、ポリー3-ヒドロキシブチレート生 産能を有するアルカリゲネス属菌を前段で菌体を増殖さ せ、後段で該菌体を窒素あるいはリンの制限下で培養し て該菌体内にポリー3ーヒドロキシブチレートを生成・ 蓄積させるに際して、後段の培養を1.4-ブタンジオー ルの存在下で行なうことを特徴とする3-ヒドロキシブ チレート単位および4ーヒドロキシブチレート単位から なるポリエステル共重合体の製造方法に存する。

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明において、共重合体に含有される3HB成分および4 たため、工業的に容易に入手できる汎用の炭素源を見い*20 HB成分はそれぞれの次式であらわされる。

О

О

3 HB成分; -OCH (CH₈) CH₂C-

从 H B 成分; -OCH2CH2CH2C-

本発明で使用される微生物は、PHB生産能を有する微生 ルカリゲネス フェカリス (Alcaligenes faecalis), アルカリゲネス ルーランディィ (Alcaligenes ruhlan dii)、アルカリゲネス ラタス (Alcaligenes latu s), アルカリゲネス アクアマリヌス (Alcaligenes a quamarinus) およびアルカリゲネス ユウトロフス (Al caligenes eutrophs) 等のアルカリゲネス属などがあ

これらの菌種に属する菌株の代表例として、アルカリゲ ネス フェカリスATCC8750,アルカリゲネス ルーラン デイイATCC15749,アルカリゲネス ラタスATCC29712,ア 40 殖し得る培地および培養条件を採用すればよい。 ルカリゲネス アクアマリヌスATCC14400ならびにアル カリゲネス ユウトロフスH‐16ATCC17699およびこの H-16株の突然変異株であるアルカリゲネス ユウトロ フスNCIB11597,同NCIB11598,同NCIB11599,同NCIB11600 などを挙げることができる。これらのうち、実用上、ア ルカリゲネス ユウトロフスH-16ATCC17699およびア ルカリゲネス ユウトロフスNCIB11599が特に好まし

アルカリゲネス属に属するこれらの微生物の菌学的性質 は、たとえば、 "BERGEY'S MANUAL OF DETERMINATIVE

BACTERIOLOGY: Eighth Edition. The Williams & Wilkin 物であれば特に制限はないが、実用上は、たとえば、ア 30 s Company/Baltimore"に、また、アルカリゲネス ユウ トロフスH-16の菌学的性質は、たとえば、"J.Gen.Mi clobiol.,115,185~192 (1979) にそれぞれ記載されて

> これらの微生物は、従来の方法と同様に、主として菌体 を増殖させる前段の培養と、窒素もしくはりんを制限し て菌体内に共重合体を生成、蓄積させる後段の培養との 2段で培養される。

前段の培養は、微生物を増殖させる為の通常の培養法を 適用することができる。すなわち、使用する微生物が増

培地成分は、使用する微生物が資化し得る物質であれば 特に制限はないが、実用上は、炭素源としては、たとえ ば、メタノール、エタノールおよび酢酸などの合成炭素 源、二酸化炭素などの無機炭素源、酵母エキス、糖蜜、 ペプトンおよび肉エキスなどの天然物、アラビノース、 グルコース、マンノース、フラクトースおよびガラクト ースなどの糖類ならびにソルピトール、マンニトールお よびイノシトールなど、窒素源としては、たとえば、ア ンモニア、アンモニウム塩、硝酸塩などの無機窒素化合 50 物および/または、たとえば、尿素、コーン・スティー

BEST AVAILABLE COPY

ブ・リカー、カゼイン、ペプトン、酵母エキス、肉エキ スなどの有機窒素含有物ならびに無機成分としては、た とえば、カルシウム塩、マグネシウム塩、カリウム塩、 ナトリウム塩、りん酸塩、マンガン塩、亜鉛塩、鉄塩、 銅塩、モリブデン塩、コバルト塩、ニッケル塩、クロム 塩、ほう素化合物およびよう素化合物などからそれぞれ 選択される。

また、必要に応じて、ビタミン類なども使用することが できる。

培養条件としては、温度は、たとえば、20~40°C程度、 好ましくは25~35℃程度とされ、また、pHは、たとえ は、6~10程度、好ましくは6.5~9.5程度とされる。こ のような条件で好気的に培養する。

これらの条件をはずして培養した場合には、微生物の増 殖は比較的悪くなるが、とれらの条件をはずして培養す ることを妨げない。

培養方式は、回分培養または連続培養のいずれてもよ

前段の培養によって得られた菌体を、さらに窒素および /またはりん制限条件下で培養する。

すなわち、前段の培養で得られた培養液から微生物の菌 体を、沪過および遠心分離のような通常の固液分離手段 により分離回収し、この菌体を後段の培養に付するか、 または、前段の培養において、窒素および/またはりん を実質的に枯渇させて、菌体を分離回収することなく、 この培養液を後段の培養に移行させることによってもで

この後段の培養においては、培地または培養液に窒素お よび/またはりんを実質的に含有させず、1,4-ブタン ジオールを炭素源として含有させること以外は前段の培 30 巻と異なるところはない。

尚、培養液に1,4-ブタンジオールを含有させる場合 は、培養の初期ないし後期のどの時点でもよいが、培養 の初期が好ましい。

本発明に用いられる1、4-ブタンシオールは、共重合体 を生成させることができ、かつ微生物の生育を阻害しな いような量であればよく使用した微生物の菌株および所 望の共重合割合(モル比)などによって異なるが、一般 的には培地もしくは培養液10に3~400程度が適当で

この後段の培養においては1.4-ブタンジオールを唯一 の炭素源としてもよいが、使用した微生物が資化し得る 他の炭素源、たとえば、グルコース、フラクトース、メ タノール、エタノール、酢酸、プロピオン酸、n-酪 酸、乳酸および吉草酸などを共存させることもできる。 たとえば、グルコースを使用する場合には、多くても1. 5q/4程度とされる。

このように培養して得られた培養液から、済過および遠 共重合体の分離回収: 心分離などの通常の固液分離手段によって菌体を分離回

燥菌体から、常法により、たとえば、クロロホルムのよ うな有機溶剤で生成された共重合体を抽出し、この抽出 液に、たとえば、ヘキサンのような貧溶媒を加えて、共 重合体を沈澱させる。

本発明の製造法によれば、共重合体中の3HB成分、4HB成 分の割合は任意に調節することができる。

〔実施例〕

本発明を、実施例によりさらに具体的に説明する。な お、本発明は、これらの実施例に限定されるものではな 10 W.

実施例1~5及び比較例1~3

アルカリゲネス ユウトロフスH16 (ATCC17699) を使用 して共重合体を製造した。すなわち、

前段培養:

つぎの組成を有する培地で前記の微生物を30°Cで24時間 培養し、対数増殖期終期の培養液から遠心分離により菌 体を分離した。

前段培養用培地の組成

酵母エキス 10a ポリペプトン 10q

20 肉エキス (NH4), SO4 5q 50

これらを脱イオン水1 & に溶解し、pH7.0に調整した。

前段培養で得られた菌体を、つぎの組成を有する培地 に、1 & あたり 5gの割合で懸濁させ30°Cで48時間培養 し、得られた培養液から遠心分離により菌体を分離し て、菌体を得た。

後段培養用培地の組成

	0.5M	りん酸水素カリウム水溶液	39.0ml
	0.5M	りん酸水素ニカリウム水溶液	53.6m1
1	20wt/V%	硫酸マグネシウム水溶液	1.0ml
		and a more a property	

炭素源*

ミネラル溶液* * 1.0ml

* 炭素源として後記表1に記じた様な種々の化合物を 用いた。(単位q/ℓ 培地)

** ミネラル溶液

(oC1,	119.0mc
FeCl,	9.7g
CaCl ₂	7.8g
NiC12	118.0mc
CrC1 ₂	62.2mg
CaSO.	1.56. 4mc

を0.1N-HC71 & C溶解

これらを脱イオン水1 & に溶解し、pH7.0公調整した。 菌体の処理:

後段培養で得られた菌体を蒸溜水で洗浄し、引続きアセ トンで洗浄し、これを減圧乾燥(20℃、0.1mmHg)して 乾燥菌体を得た。

このようにして得られた乾燥菌体から熱クロロホルムで 収し、この菌体を洗浄、乾燥して乾燥菌体を得、この乾 50 共重合体を抽出し、この抽出液にヘキサンを加えて共重 合体を沈澱させ、この沈澱を沪取、乾燥して共重合体を 得た。

共重合体の特性:

このようにして得られた共重合体の組成、固有粘度、融 解温度および融解熱を、つぎのようにして測定した。す なわち、 *組成: H NMRスペクトルによる。
固有粘度〔η〕: 30°C、クロロホルム中。
測定結果などを第1表に示す。
尚、実施例2で得られた共重合体の500Mセ H-NMRスペクトルを図1に、125MHz

11C-NARスペクトルを図2に各々示した。

老

	炭素源		乾燥菌体重量	ポリエス	組成(モル%)			(n)
	(g)		(g)	テル含量 (wt%)	3HB	4HB	зну	(d1/g)
実施例 1	1,4ープタンジオール	20	2,66	8	75	25	0	_
比較例1	1,3ープロパンジオール	20	3,70	3	94	0	6	-
比較例 2	1,5ーペンタンジオール	20	3,52	4	:95	0	5	
実施例2	1,4ープタンジオール	17	3, 91	34	83	17	0	2.9
	酪酸	3						
実施例3	1,4ープタンジオール	13	5,05	52	93	7	0	2.8
	酪酸	7						
実施例 4	1,4ープタンジオール	10	6, 20	63	·· 97	3	0	3,6
	酪酸	10						
実施例 5	1,4ープタンジオール	5	4,60	47	99	1	0	2.9
	酪酸	15						1
比較例3	酪酸	20	4,80	51	100	0	0	3,3

〔発明の効果〕

本発明によれば、3HB成分、4HB成分を含有する新規のボリエステル共重合体を容易に得ることができる。 さらに本発明で得られた共重合体は、優れた種々の特性

さらに本発明で得られた共重合体は、優れた種々の特性 を有しているので、手術糸および骨折固定用材などの医 用材料の原料として極めて好適であり、また徐放性シス テムへの利用などの多方面への応用が期待される。

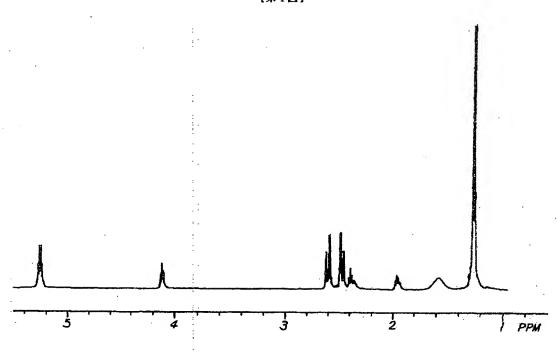
【図面の簡単な説明】

図1は実施例2で得られた共重合体の500MHz、1H-NMR スペクトルであり、図2は同じく実施例2で得られた共 重合体の125MHz、11C-NMRスペクトルである。

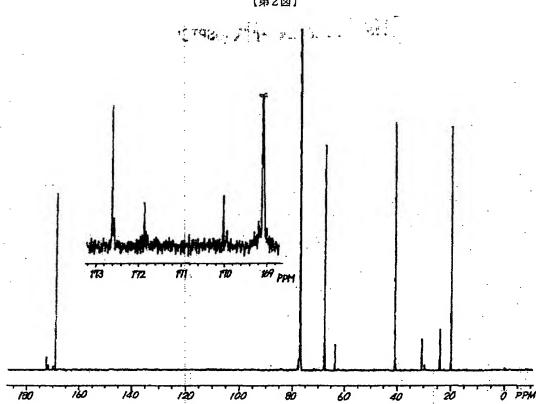




(5)



【第2図】



BEST AVAILABLE COPY

THIS PAGE BLANK (USPT 3)